

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11) Publication number: 08059940 A

(43) Date of publication of application: 05 . 03 . 96

(51) Int. Cl

C08L 27/12

C08K 3/04

C08K 5/14

C08K 5/17

C08K 5/50

(21) Application number: 06222580

(22) Date of filing: 23 . 08 . 94

(71) Applicant:

DAIKIN IND LTD

(72) Inventor:

MATSUMOTO KOJI UEDA YUTAKA TOMOTA MASAYASU

(54) ELECTROCONDUCTIVE FLUORORUBBER COMPOSITION FOR CROSSLINKING AND MOLDING THEREFROM

(57) Abstract:

PURPOSE: To obtain the subject composition excellent in electrical conductivity and capable of providing a crosslinked coating film having low viscosity, low hardness, etc., by blending iodineand/or a bromine-containing fluororubber with an onium salt compound, an electroconductive filler, a crosslinking agent and a peroxide compound at a specific ratio.

CONSTITUTION: This composition is obtained by blending (A) 100 pts. wt. of an iodine- and/or bromine-containing fluororubber with (B) preferably 0.1-20 pts.wt. of an onium salt compound of the formula (R⁹ us a 1-20C alkyl, allyl, etc.; R¹⁰ to R¹² are each an aryl or a substituted aryl; A is an anion such as a halide, a sulfate or a sulfite), (C) 1-20 pts.wt. of an electroconductive filler (preferably 30-400ml/100g as DBP oil absorbing amount) (D) 0.1-10 pts.wt. of a crosslinking agent, (E) 0.1-10 pts.wt. of a peroxide compound. The electroconductive fluororubber molding is obtained by foaming, crosslinking and molding a composition containing (F) a foaming agent in addition to the above components of the composition. The electroconductive fluororubber molding is preferably a

coating film having 40-50Hs (Typec) hardness and $10^6\, to\, 10^{11}\Omega$ resistance.

COPYRIGHT: (C)1996,JPO

$$\left(\begin{matrix}
R^{12} \\
R^{0} - P - R^{11} \\
R^{10}
\right) \cdot A^{2}$$

(19) 日本国特許庁 (JP) (12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開平8-59940

(43)公開日 平成8年(1996)3月5日

(51) Int.Cl. ⁶	徽別記号	庁内整理番号	FΙ	技術表示箇所
C 0 8 L 27/12	КЈМ			
C 0 8 K 3/04	KJF			
5/14	KFY			
5/17	КЈК			
5/50				
			審查請求	未請求 請求項の数9 FD (全 9 頁)
(21)出願番号	特膜平6 -222580		(71)出顧人	000002853
				ダイキン工業株式会社
(22)出顧日	平成6年(1994)8	月23日		大阪府大阪市北区中崎西2丁月4番12号
				梅田センタービル
			(72)発明者	松本 幸治
				大阪府摂津市西一津屋1-1 ダイキンエ
			1	業株式会社淀川製作所内
			(72)発明者	植田 豊
			1	大阪府摂津市西一津屋1-1 ダイキンエ
				業株式会社淀川製作所内
			(72)発明者	友田 正康
				大阪府摂津市西一津屋1-1 ダイキンエ
				業株式会社淀川製作所内
			(74)代理人	弁理士 田村 厳

(54) 【発明の名称】 架橋用導電性フッ素ゴム組成物及び成形品

(57)【要約】

【目的】 優れた尊電性を有し、組成物の粘度が低く、 且つ低硬度で抵抗値も安定している架橋被膜を与えるフ ッ素ゴム組成物及びこの組成物を用いて得られる導電性 フッ素コム成形品を提供する。

【構成】 ヨウ素及び/又は臭素含有フッ素ゴム 10 り重量部に対して、オニウム塩化合物 0.1~20重量 部、導電性フィラー 1~20重量部、架橋剤 0.1~ 10重量部、パーオキサイド化合物 0 1~10重量部 を配合したことを特徴とする架橋用導電性フッ幸ゴム組 成物及びこれより得られる導電性アッ素ゴム成形品。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 ヨウ素及び「又は臭素含有ファ素ゴム 100重量部に対して、ナニウム塩化合物 0 1~20 重量部、尊電性フィラー 1~20重量部、架橋剤 0. 1~10重量部、ハーナキサイド化合物 0 1~10重量部を配合したことを特徴とする架橋用導電性ファ素ゴム組成物

【請求項目】 ナニウム塩化合物が式(6) で示される 化合物である請求項1の架橋用導電性ファ素ゴム組成 物。

【化1】

$$\begin{bmatrix}
R^{3} \\
R^{4} & P \times R^{11} \\
R^{16}
\end{bmatrix}$$
(6)

【式中、Rは代素数1~20のアルキル基、アリール展、アウルキル基、アルケニル基またはそれらの塩素、ファ素、臭素、ファ基。 ORもしては、COOR置換同族体(ただし、Rは炭素数1~20のアルキル基、アリール基、アラルキル基またはアルケニル基である)、R1、R1及びR1はアリール基または置換基を有するアリール基、Aはハライド、サルフェート、サルファイト、カーボネート、ハンタクロロチオフェフレート、テトラフルオロゴレート、ハキサフルオロンリケート、ディーラフルオロゴレート、ジメチルオスフェート、関機カルボキンレート、影メチルオスフェート、関機カルボキンレート(置換基は炭素数1~20のアルキル基、アリール基、アラルキル基もしてはアルケニル基でありうる)または、カルボキンレートなどのアニオンを表す。〕

【請求項3】「尊電性フィラーがカーボンである請求項 1の架橋用尊電性フィ素コム組成物。

【請求項1】 カーボニがDBP吸油量として30~400円、100点の値を有するものである請求項3の架 橋用導電性フィ素コム組成物。

【請求項5】 更に発泡剤を含有する請求項1の架橋用 導電性17・奉司ム組成物。

【請求項6】 請求項5の架橋用導電性11 / 率コム組成物を発泡架機成用して得立わら導電性 2 / 溱コム成用: 品。

【請求項7】 請求項6の成刑品が被膜である導発性フラ素ラム成刑品。

【請求項8】 請求項7の被膜の硬きがHs (Typo C) 40~50である違電性1~素コム成形品。

【請求項9】 請求項7つ被膜の抵抗値が10°~10°Ωである尊電性フィ素コム成形品、

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は架橋用導電性フッ索コム 組成物及びこの組成物を用いて得られる導電性フッ索ゴ 50 ム成形品、特に導電性ファ本ゴム被膜に関する。

[0002]

【往来の技術】智僑可能なフィ素ゴム組成物に充填材レ してカーボングラックを配合することは従来から行われ ている。しかしこれだけでは得られたファ素コム架橋成 刑品は10°Ω cm程度の体積固有抵抗値しか示さない。 ので導電性が要求される用途には使用できない。そこ で、智僑成形品に尊電性を与えるためにアッ素ゴム組成 物に思鉛、導電性カーボンブラック、金属粉体(ファイ - 15一状のものも含む)、導電性表面処理した無機粉体を 配合することが考えられる。しかし、これら導電性フィ ラーは少量配合では十分な導電性が得られず。 一方導電 性を上分なものとするために多量配合すると、組成物の 粘度が上がり、また、被膜が硬っなり、さらに、配合量 により、被膜の抵抗値が安定しないという問題点を有す フッ素ゴム組成物に導電性フィラーを配合するに際 して、農素繊維を併用することが特公平3 34197 号に記載されているが、この場合は配向性が出るため体 精固有抵抗値が安定しなくなり、機械的物性が悪くなる と共にコストが高くなるという欠点を示す傾向がある。

[0003]

20

【発明が解決しようとする課題】 体発明の目的は優れた 専電性を有し、組成物の結度が低点。且一低硬度で抵抗 値が安定している架橋被膜を与えるファネコム組成物。 及びこの組成物を用いて得られる専電性ファネコム成形: 品を提供することにある。

[0004]

【課題を解決するための手段】 体発明はヨウ素及び「又 は奥奉会有ファ奉ゴム 100重量部に対して、オニウ ム塩化合物 0.1~20重量部、専電性フィラー 1~ 20重量部、架橋剤 0.1~10重量部、パーナキサイ 上化合物 0 1~10重量部を配合したことを特徴とす る架橋用導電性ファ素コム組成物に係る。また、本発明 はヨウ素及び、又は臭素含有でノ素ゴム 100重量部 に対して、オニウム塩化合物 0 1~20重量部、導電 性フィラー 1~20重量部、架橋剤 0.1~10重量 部、パーオキサイド化合物 0.1~10重量部を配合し たことを特徴とする契橋用導館性で「添つム組成物を発 **抱架橋成形にて得られる導電性!/ - 蒸ゴム成形品に係** 「5、本発明においてヨウ素及び」(又は臭素を含有する? ·奉コムは、好まし、は15~85モルºルのビニリテン コルプライトを含有し、さらに好すし。はロ. 0 1 ~ 5 重量%のヨウ素またはり、05~1 5重量%の臭素を含 有すらものであり、その生体は、ビニリデンフルオライ Tとかなくとも、種の他の含む / 奏エチレン性不飽和国 量体との弾性状態重合体から成るものである。

【0005】コウ素の導入は、例えば式、RfIxあるい はRly 式中、Rfは飽知もし「は不飽和のビルサロだ」 化水素基またはプロロビルオロ茂化水素基、Rは反素数 1~3の灰化水素基、x、yは通常1~2を表す。)で示 される化合物を、また臭素の導入は、たとえば臭素含有 オレフィンを、それぞれ上述の各単量体の共重合時に共 存せしめることによって行われる。ヨウ素および臭素の 導入は、例えばヨウ素および臭素を有する飽和もしては 不飽和のフルオロ俣化水素またはプロロブルナロ俣化水 素を、上述の各単量体の共重合時に共存せしめることに よって行われる。これらの各フラ素ロムの製造法につい では、特期昭53 125191号、特開昭60 22 1109号、特公昭51-1585号、特開平2 21 1758号、特開平3×59057号の各公報に許述さ れている。

【0006】前記他の含じっ泰エチしご性子飽和単量体 としては、ゲトラフルサロエチレン、フロロトリフルカ ロエチレン、トリフルオロエチレン、ヒニルフルオライ 下、ペキサブルオロブロビレン。 コ タフルオロブロビ 1つ、プレーブル すロ (メチルビニルエーテル)、プレヴ かずは (エチルビニルエーテル) 、バーフルオロ (プロ ピルピニルエーテル)などが例示される。また、前記R flx、R lyおよび臭素含有オレフィンの具体例につい では、それぞれ前記特開昭53 125191号公報、 特開昭60 221409号公報および特公昭51 1 585号公報に記載されているか、就中好適なものとし ブセーヨードルーフルオロブロバル、1,4~ショート プレーアル・オログタン、 キャヨ・コード・ディオログデント 1、17日一书《71、77日共下月7九才口本开1位。4 プロモー3,3,4,4 テトラフルオロフテレー1な とか例示できる。

【0007】本発明においてオニウム塩化合物としては 例えば下記に示す化合物が例示される。

(a) 式(1) : (R9.Y R**X または式(2) : (R9.N R3N*(R).+2X

「式中、R¹は母素数1~20のアルキル基を表し、うち1つの基は、20アルキル基であってまい。R²は母素数1~20のアルキル基または皮素数7~20のアラルキル基、R²は母素数1~21のアルキレン基または母素数8~12のアニエレンでアルキレン基、Xはハライン、ヒトロキンレート、アルコキュレート、カルボキシレート、フェノキサイド、スルボネート、サルファイト、カーボネートなどのアニオン、Yは経済または隣原子を表す。上で示される化合物に

[0008] (16) 式(3)

【在2】

$$N = R \cdot X \tag{3}$$

式中、R当は農素数1~2.1のアルキル基または農素数7~2.0のアラルキル基を表す。Xは前記と同意義。] て示される化合物。

4

*【0009】(c)式(4):

【化3】

$$N = R^4 \cdot X \qquad (4)$$

〔式中R およびXは前記と同意義、〕て示される化合物、

【((()) 1())】 (d) 式(5)

[(H: 1]]

$$\begin{array}{c|c}
R^8 & & & \\
\hline
R^5 N & & & \\
\hline
R^6
\end{array}$$

|武中、R*は炭素数1~20のアルキル基、シプロアルキル基、または炭素数7~20のアラルキル基、R*は水素原子、炭素数1~12のアルキル基、炭素数7~15~4、炭素数6~12のアリール基、炭素数7~15~0のアラルキル基、炭素数1~12のエーテル基、ヒドロキンル基、カルボニル基、アルコキシカルボニル基、アンル基または少なことも発素及び「又はイナウを含むヘアロ農基、R*およびR*は水素原子又は炭素数1~4の低級アルキル基を表す。R*およびXは前記と同意義、「で示される化合物。

【0011】(e) 改(6)

【化5】

30

40

$$\begin{bmatrix}
 R^{12} \\
 R^{6} & P \cdot R^{11} & A \\
 R^{16}
\end{bmatrix}$$

「武中、R*は炭素数1~20のアルキル基、アリール展、アラルキル基、アルケニル基またはそれらの塩素、アン素、臭素、シアノ基、 ORもしては、COOR置換同族体(ただし、Rは炭素数1~20のアルキル基、アリール基、アラルキル基またはアルウニル基である)、R*、R*及びR*はアリール基または置換基を有するアリール基、Aはハライド、サルフェート、サールボネート、ベンタクロロチナフェノレート、テトラフルナロボレート、ベキサアルナロ・リケート、・キサフルナロボスアニート、ジメチルエスフェート、関換カルボキ、レート(置換基は炭素数1~20のアルキル基、アリール基、アラルキル基もし、はアルケニル基でありうる)またはシカルボキンレートなどのアニオンを表す。』で示される化合物、

【0012】(f)式(7)。

【化6】

50

(式中Rⁿは炭素数1~4の75キュ基右してはアルコキ、基、シアノ基、−NR²。(たたし、R²は炭素数1~8のアルキ虫基、アリール基又は水素原子である)、ハロダン原子又は水素原子、nは1~5の整数、Xはハー10ロダンイナン、水酸イナン、硫酸イナン、チオ硫酸イオ*

$$R^{16} - P^{15} - P = 0$$

$$R^{16} - P = 0$$

$$0 \in \mathbb{R}$$

〔四中、 R^{μ} 、 R^{β} 及び R^{μ} は炭素数 $1\sim 8$ のアルキル 基である。〕 で示される化合物。

【リリ11】これらすニウム塩化合物の主な代表例は、 例とば特開昭 18-55230号、特公昭 52-886 2号、特公昭52 8863号および特公昭51 11 655号の各公報明細書に許述されている。 オニウム塩 化合物のうち特に好ましいものは上記式(6)で示され る化合物である。オニウム塩化合物は上記ファ素ゴム 100重量部に対して0.1~20重量部、好ましては 0.1~5重量部使用される。またこれらオニウム塩と ピスプェノール化合物との固容体が知られており実質的 にオニウム塩が含まれる場合も有用で、ピスフェノール 化合物により架橋や発泡阻害が生ずる以外は本発明にお いて用いられる。同時にこれらオニウム塩を単独で使用 するのが一般的であるか、固い粉末の場合などは分散不一30 良をきたす。これらを解決する方法としてメチルアルコ ール、エチルアルコール、イソプロピルアルコールなど のアルコールや水により溶液にして配合することができ

【0015】本発明において導電性フィラーとしては例 えば黒鉛、導電性カーエンプラック、金属粉体(ファイ パー状のものも含む)、導電性表面処理した無機粉体等 を用いることができる。檸電性カーポンプラックの具体 例としては例えばトーカブラックTB#4300、45 りり、4600、5500 | 東海カーポン (株) 製厂等 を挙げることができる。これら導電性カーボングラック は特に J 1 S K6221で規定されるDBP吸油量か30 ~100ml×100g、特に50~400ml×100gの 範囲のものか好まして、通常とOUnl/100g以下の ものか好ましい。導電性フィラーは上記フィ奉ラム 1 0.0重量部に対して1~2.0重量部、好ましては1~1 5 重量部、より好まし「は1~10 重量部使用される。 【0016】本発明において架橋剤としては何えばトリ アリルシアメレート、上リアリルイフシアメレート、ト リアクリルホルマール、トリアリルトリメリテート、

* ン、硝酸イナン、亜硝酸イナン、酢酸イオン、シアノイ サン、チオンアノイナン又は過塩素酸イオンである。 で表される化合物:

6

【0013】(g) 水(8)

【化7】

$$\begin{array}{c} OR^{16} \\ \vdots \\ R^{15} - P = O \\ \vdots \\ O \in \end{array}$$

N. N'-m フェニレンピスマレイミト、「プロパルギルデレフタレート、アリルフタレート、デリラアリルテレンタールアミド、トリフ(「アリルアミ」)。 s ・リア ごン、亜リン酸とリアリル、N, N - シアリルアンリルアミトなどが挙げられる。表質的にパーナキ、ラブカルにより分子架橋を果たすれのであれば好まし、使用される。発橋剤は上記ツィ素コム 100重量部に対して0-1~10重量部、好ましては0-5~5重量部使用される。

【10017】 な発明において バーオキサイド化合物とし ては何之ば1.1 ピス(1 フチル・バーオキュ)ー 3. 5,5・トリメチルンクロハキサン、2.5 。メデル・、 キサン 2.5-1 ヒトロキ、ハーナキント、ニーナー フチル ペーナギント、モーブチルクミルパーナギシト、 。 2ミルバーオキ、1、α, α' ヒス(t /チルバー ナキミレーロー・イソプロビル・ローゼン、 2,5 しょ チャー 2,5-2 (t・プチルバーオキン) ハキサン。 2,5-ンメチル・2.5 (1) パチルパーナキュ) ・ ポミン 「3」・ロングイルコー オキシト、 モーブチルバ ーオキン・に tf1 、 2, 5 - 1 メチル - 2, 5 - ジ (c) ノイルバーオキュリッキサン、 しょびチルバーナキュヤ レイン酸、モーブチルバーオキンチ 277ロビルカーマネ ·-+、α, α - ビス (t - ブチル・ニーオキシ - m - イ / プロピル) へいせい等を挙げることができる。バーオキ サイト化合物は上記で、素コム 100重量部に対して 0.1~10重量部 好ましては0.1~5重量部使用さ えしら。

【0018】本発明では更に必要に応じて発泡剤を配合することにより被膜を柔らかですることもできる。発泡剤としては例点は「協化成(性)製のセルマイクCAP 250、セルマイクCAP 500、セルマイクRU B等のアフジカルコンデミーを化合物を挙げることができる。実質的に発泡剤であれば良し、N、CO、CO、NH-などを発生するものであって。他に発泡助剤(発泡剤の分解促進剤や、発泡セルの調節剤)を併用す

ることは当然含まれるものである。発泡剤は上記でい素 ゴム 100重量部に対して0.1~20重量部、好まし 1は1~10重量部使用される。

【0019】本発明においては更に必要に応じて充填材 を用いることができる。 充填材としては例えばレリカ、 プレー、珪藻土、タルク、炭酸カルンウム等の補強村を 例示できる。充填村の量はア・素ゴム100重量部に対 してり、1~50重量部か好すしい。その他、必要に応 して老化坊正剤、加工助剤、スコーチ防止剤、オ な 考 化防止剂、紫外轉吸収剤、難燃剤、可塑剤等の配合剤を 10 用いても良い。

【0020】本発明の尊電性ニュ素ゴム組成物は得られ 5架橋成形品の硬度が低。、**優**れた導電性を有し、例え ば得られる尊電性アノ素ゴム被膜の抵抗値は106~1 り"Ωである。なお、本発明でいう抵抗値は、得られた 被膜を三菱油化(株)製ハイレスタHT-210を用 い、印加電圧500V、室温 (25°C) にて測定した表 面抵抗値である。

【0021】本発明の組成物の製造方法としては、通常 の混合装置が用いられ、上記各成分をオープンロールに 20 BP吸油量 58~78ml/100gのカーボンプラッ て混練りする方法、密閉式混合機等を用いる方法等か挙 けられる。本発明の組成物の架橋は、通常のフィ季コム の架橋条件下で行うことができる。例えばコッ素コム組 成物をロール混練り後、金型に入れ、100~200 で、20~100kg。cm2Gで5~180分間保持する ことによりプレス架橋を行い、次いで150~300℃ の炉中で0~40時間保持することによりオープン架橋 を行うことにより架橋ゴムを得る。

[0022]

*【実施例】次に実施例および比較例を示して本発明を具 体的に説明する。

実施例1~5及ひ比較例1~3

アン素ゴムとしてヨウ素を含有するビニリデンフルオラ イド (2F) セペキサフルオロプロペン (6F) の2元 系共重合フッ素コムであるダイエル G801で示され る含フィ素ポリマー | ダイキン工業(株) 製」を用い、 表1~2に示す組成のファ素コム組成物を調製した。各 組成物の架橋特性をJSR型キュラストメーター口型に よって160℃にで測定した。次に、各組成物からシー 上状試験ピース (120mm < 150mm > 2mm) を作製 し、160℃・10分プレフ架橋、180℃×4時間オ ープン架橋して、常態物性を測定した。結果を同様表1 ~2に示す。

【0023】表においてBIPP-CJは C.H、CH。 $P(C_6H)_2 = C_1 \cdot T_0B_0P \cdot Brit = [(n \cdot C_4H_9)_4]$ P] Br, MTPP III $CH_3P(C_6H_6)_3$ 「I、TB#4500はDBP吸油量(粒状) 168ml デ100gの導電性カーボンプラック、SRF-CはD ク、TAICはトリアリルイソシアメレート、パーパキ サ2.5Bは日本油脂製のベーオキサイト、抵抗値(R a) はオープン架橋後、シートを25℃にて、シート 上、10点の表面抵抗値を前記したハイレスターHTー 210で測定し、上段はその最大値、下段はその最小値 を示す。

[0024]

【表1】

	実 施 例				
	1	2	3	4	5
配台(重量部)				i .	
G801	100	100	100	100	100
BTPP-C1	2.45	_	. –	0 50	4.20
TnBuP-Br	_	2.14		_	_
MTPP-I		-	1.45		_
TB#4500	5	5	5	1 2	5
TAIC	4	4	4	4	4
パーヘキサ2.5B	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5
架橋特性 160℃					
最低粘度 (kgf)	0.12	0.07	0.07	0.12	0.11
最高粘度(kgf)	3.00	2.88	3.02	3.21	2.94
誘導時間(min)	0.7	1.0	1.0	0.8	0.8
架橋時間 (min)	1.6	2.2	2.4	2.4	2.1
常態物性					
100%引張心力 (kgf//cm²)	19	18	18	3 3	2 0
引張強さ (kgf/′cm²	219	255	264	259	245
伸び (光)	5 3 0	590	570	460	570
硬さ (JIS A)	6 5	6 4	6.5	7 4	6.6
抵抗値Ω(Ra)	1. 2 × E10	2. 3×E9	5. 4 × E9	3. 2 · E8	1.4×E10
11人1八個 52 (八百)	1. 1 × E10	2. 3×E9	5. 2 × E9	2. 1 · E8	1. 4×E10

【0025】 【表2】

	1	I	
	н	: ∳ ऐ	例
	1	2	3
配合(重量部)			
G 8 0 1	100	100	100
BTPP-C1	_	<u> </u>	-
SRF-C	<u> </u>	_	1 5
TB # 4500	12	2 0	_
TAIC	4	4	4
パーヘキサ2 5B	1.5	1.5	1.5
架橋特性 160°C			
最低粘度(kgf)	0.12	0.11	0.12
最高粘度 (kgf)	3.41	3.82	4.00
誘導時間 (min:	0.8	0.8	0.7
架橋時間 (m.n)	2.4	1.8	1.9
常態物性		i	i
100%引張応力 (kgf,/ cm²)	36	2 5	3 2
引張強さ (kgf/ cm²)	258	200	268
伸び(%)	420	390	430
硬さ (JIS A)	7 4	6 9	7 2
抵抗値Ω(Ra)	4. 8 - E9	5. 7 >: E12	5.5×E12
邓小师 25 (14.8)	1. 4 < E9	5. 2 >: E12	5. 0 × E12

【0026】実施例6~10

フッ素ゴムとしてダイエル G801を用い、表3に示す組成のフッ素ゴム組成物を調製した。次に、各組成物から実施例1と同様の試験ピースを作製し、同様に架橋して、常態物性を測定した。結果を同様表3に示す。表においてDBU Brは8 ベンジル-1,8 ジアザビシクロ [5.4.0] ウンデセニウムブロマイド、MT-CはDBP吸油量 34~40ml/100gのカーボンブラックを示す。

12

10 【0027】 【表3】

		実	施	例	
	6	7	8	9	10
配合(重量部)					
G 8 0 1	100	100	100	100	1 0 0
BTPP-C1	0.25	2.45	2.45	_	0.50
DBU-Br	_	_		2.03	_
M T – C		2 0		-	
SRF-C	_		15		_
TB#4500	8	-	-	5	8
TAIC	4	: 4	1	4	.1
パーヘキサ2.5B	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5
架橋特性 160℃					
最低粘度(kgf)	0.11	0.10	0.11	0.07	0.11
最高粘度(kgf)	3.30	3.10	3.18	2.86	3.31
誘導時間 (min)	0.8	0.9	0.8	1.1	0.8
架橋時間 (min)	1.7	1.9	2.2	2.8	1.9
常態物性					
100%引張応力 (kgf//cm²)	2 6	2.4	27	18	2 5
引張強さ (kgf / cm²)	248	192	251	182	256
伸ひ (%)	470	500	470	510	490
 ・硬さ (JIS A)	6 9	6.9	7 2	6 5	6.8
据结体(C) (Pa)	4. 6 × E11	1.2×E10	1.4 < E10	7. 3 × E9	1.8>E11
抵抗値Ω(Ra)	4. 4 · E11	1.1 < E10	1.2×E10	6. 5 × E9	1. 6 > E11

【0028】比較例4~7

フッ素ゴムとしてダイエル G801を用い、表4に示す組成のフッ素ゴム組成物を調製した。次に、各組成物から実施例1と同様の試験ビースを作製し、同様に架橋して、常態物性を測定した。結果を同様表4に示す。表*

*においてCFはHTA - CMF -1000Eのカーボンファイバー [東邦レーヨン (株) 製] を示す。

[0029]

【表4】

16

		比 (交 例	
	4	5	6	7
配合 (重量部)	!	1		
G 8 0 1	100	100	100	100
DBU-B	-	-	-	_
TB # 4500	5	8	5	5
CF		<u> </u>	5	15
TAIC	4	4	4	4
バーヘキサ2.5B	1.5	1.5	1.5	1.5
架橋特性 160℃				
最低粘度 (kgf)	0.11	0.11	0.12	0.13
最髙粘度(kgf·	2.94	3.35	3.71	4.40
誘導時間(min·	0.75	0.8	0.8	0.75
架橋時間 (min)	1.6	1.7	1.7	1.75
:00%引張応力 (kgf, 'cm²)	2 0	2 6	57	98
引張強さ (kgf _e 'cm²)	247	239	207	139
伸び(%)	490	440	4 4 0	390
硬き (JIS A)	6 4	6 9	7 2	8 2
+m+b#C /Ds	DIO OUED	E12 OVER	6.8 < E12	4. 0 × E5
抵抗值Ω(Rb.	E12 OVER	9. 2×E12	1.1 < E12	1. 4× E4

【0030】実施例11

実施例1のフッ素ゴム組成物に、更に発泡剤(セルマイ クCAP-500)を4重量部追加し、この組成物から 30 【0031】 シート状試験ピース [120mm<150mm×10mm]を 作製(組成物を試験ピースとの体積比で50%仕込み、 140℃×60分プレス架橋、180℃×4時間オーブ ン架橋した)し、約2倍発泡の発泡シートを得たものに ついて、硬度と表面抵抗値を測定した。硬度はHs(Ty pe C) で42、抵抗値は $8.0 < E9\Omega$ であった。な お、硬度Hs (Type C) はアスカー〔高分子計器

* (株) 〕 C型SRIS (日本ゴム協会規格) 0101に 基づく。

【発明の効果】本発明ではパーオキサイド架橋可能なフ 分素ゴム組成物に、導電性フィラーを配合する際、オニ ウム塩化合物を併用することにより、導電性フィラーを 少量配合するだけで、充分な抵抗値が得られ、また、組 成物の粘度が上がったり、被膜が硬くなったりせず、し かも得られる被膜の抵抗安定性が優れるという卓越した 効果を発揮する。